

# Correction officieuse du concours PACES 2013-2014 UE 1 – Chimie Organique

8/	D	9/	ВС	10/	Е	11/	AC	12/	BD	13/	Е
14/	ABD	15/	Α								

## Un grand merci à Gray pour son sujet

#### **QCM 8**: D

- A) Faux, c'est une fonction imine
- B) Faux, l'azote n'a pas de case vacante
- C) <u>Faux</u>, c'est une mésomérie n-sigma-pi (la tautomérie consiste en l'échange d'un proton)
- D) Vrai, c'est la seconde

**QCM 9**: BC

#### **QCM 10: E**

- A) Faux, l'ion lodure l- est un nucléofuge et un nucléophile fort
- B)  $\underline{\text{Faux}}$ , l'ion phosphate ( $\text{PO}_4^{3-}$ ) est un bon nucléofuge mais un mauvais nucléophile
- C) Faux, les atomes de fluor sont très petits
- D) Faux, comme un site nucléophile, on a ici un excès en électrons
- E) Vrai

#### **QCM 11: AC**

- A) <u>Vrai</u>, CI- est un nucléofuge moyen, C2H5S- est un très bon nucléophile, le solvant est aprotique -> SN2
- B) Faux, c'est une SN2, stéréosélectivité 100%
- C) Vrai, l'alcène participe à une mésomérie, ici pi-sigma-n, il est conjugué
- D) Faux, c'est la règle de Saytsev

## **QCM 12**: BD

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & \\ \hline \\ & & \\ \hline \end{array} \begin{array}{c} & & \\ & & \\ \hline \\ & & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ & & \\ \hline \\ & & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ & \\ \end{array} \begin{array}{c} & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & \\ \end{array} \begin{array}{c} & \\ & \\ \end{array} \begin{array}{c} & \\ \end{array} \begin{array}{c} & \\ & \\ \end{array} \begin{array}{c} & \\ \end{array} \begin{array}{c}$$

- A) Faux, c'est une E2, présence de la Base Forte t-BuOK
- B) <u>Vrai</u>
- C) Faux, une hydrohalogénation ne passe jamais par un ion ponté
- D) Vrai, le produit est achiral

#### QCM 13 : E (ressemble pas mal au QCM 9 - 2009/2010)

- A) Faux, du méthanal
- B) Faux, c'est le S ... (piège bâtard)
- C) Faux, bon nucléophile
- D) Faux, substitution nucléophile intramoléculaire
- E) Vrai

### **QCM 14**: ABD

Réaction 1 : Déprotonation de la cétone par la BF

Réaction 2 : Condensation de Claisen (sans la déprotonation, on n'aurait pas pu savoir lequel des alcènes est attaqué)

Réaction 3 : Transestérication en milieu basique (Assez difficile pour vous, il me semble que le prof ne vous a présenté que la catalyse acide)

Réaction 4 : Décarboxylation, réalisé par le chauffage et favorisé par la catalyse acide

Réaction 5 : Acylation Friedel et Crafts

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Faux, la cétone oriente en méta
- D) Vrai
- E) Faux

#### **QCM 15: A**

Cette réaction c'est clairement n'importe quoi

- A) <u>Vrai</u>, on brise une liaison pi, et on ajoute un substituant, je ne pense pas qu'il faille cherchez plus loin, l'item est quand même bien ambigüe et prise de tête
- B) Faux, une fonction aldéhyde
- C) <u>Faux</u> pour moi aussi, pour moi le mécanisme est faux, on devrait avoir attaque du C par l'N nucléophile
- D) Faux, c'est un ion hydrure
- E) Faux

Voilà pour la correction, un sujet bien plus difficile que celui de l'an dernier. Avec les connaissances des chapitres 1 à 4, vous étiez capable de faire les 6 premiers, mais c'était quand même assez recherché.

Bonne continuation à tous, vos tuteurs de Chimie O